

Ch 10 Évaluation formative **Entourez en rouge les zones à retravailler.**

Connaissances	Je sais	Je croyais savoir	Je ne sais pas
L'état gazeux est un état plus ordonné que l'état liquide. <input type="checkbox"/> vrai <input type="checkbox"/> faux			
Un transfert thermique peut se manifester par : <input type="checkbox"/> un changement d'état <input type="checkbox"/> une diminution de température <input type="checkbox"/> une dissolution <input type="checkbox"/> une augmentation de température			
L'agitation des molécules augmente lors <input type="checkbox"/> d'un changement d'état <input type="checkbox"/> d'une diminution de température			
La pression influe sur la valeur d'une température de changement d'état. <input type="checkbox"/> vrai <input type="checkbox"/> faux			
Une énergie de changement d'état à pour unité : <input type="checkbox"/> J <input type="checkbox"/> J.kg ⁻¹ <input type="checkbox"/> J.g ⁻¹			
Un hydrocarbure contient des atomes <input type="checkbox"/> de carbone <input type="checkbox"/> d'oxygène <input type="checkbox"/> d'hydrogène			
Comme un alcane ne possède que des liaisons simples, il est dit <input type="checkbox"/> saturé <input type="checkbox"/> insaturé			
Dans une chaîne ramifiée : <input type="checkbox"/> les carbones en bout de chaîne sont reliés à un seul carbone <input type="checkbox"/> les carbones de milieu de chaîne sont reliés à deux atomes de carbone <input type="checkbox"/> un carbone de milieu de chaîne au moins est relié à 3 ou 4 atomes de carbone			
La formule d'un alcane cyclique est : <input type="checkbox"/> C _n H _{2n} <input type="checkbox"/> C _n H _{2n+2}			
La formule des alcanes est : <input type="checkbox"/> C _n H _{2n} <input type="checkbox"/> C _n H _{2n+2} La formule des alcools peut s'écrire : <input type="checkbox"/> C _n H _{2n} O <input type="checkbox"/> C _n H _{2n+2} O <input type="checkbox"/> C _n H _{2n+1} OH			
La température de changement d'état augmente <input type="checkbox"/> avec la longueur de la chaîne carbonée <input type="checkbox"/> la présence d'un groupe hydroxyle <input type="checkbox"/> la présence de ramifications			
La miscibilité des alcools dans l'eau augmente avec la longueur de la chaîne carbonée. <input type="checkbox"/> vrai <input type="checkbox"/> faux			
Une réaction endothermique libère de l'énergie. <input type="checkbox"/> vrai <input type="checkbox"/> faux			
Une énergie de réaction s'exprime en : <input type="checkbox"/> J <input type="checkbox"/> J.mol ⁻¹ <input type="checkbox"/> J.g ⁻¹			
Bilan	/ 21		/ 21

